



Tarefa Mínima

TM 06 - 9º ANO - RAFAEL - QUÍMICA

Questão 01

Ao se deixar cair sal de cozinha na chama do fogão, observa-se que a chama fica amarelada. Se os sais são outros, as cores variam. Sais de cobre, por exemplo, deixam a chama esverdeada; e sais de potássio deixam a chama violeta. Isso também ocorre nos fogos de artifício.

Esse fenômeno pode ser explicado por qual modelo atômico?

Questão 02

Qual modelo atômico sugere que o átomo (do grego, "indivisível") é uma esfera de massa positiva, não maciça, incrustada de elétrons e eletricamente neutro?

Questão 03

O átomo é a unidade básica da matéria, ou seja, forma todo material existente no universo. Muitos modelos foram criados ao longo da história na tentativa de explicar a estrutura atômica.

Segundo o modelo atômico atual, qual estrutura o átomo apresenta?

Questão 04

Há exatos 100 anos, um dos maiores cientistas de todos os tempos, faria um anúncio que mudaria para sempre os rumos da ciência: o átomo tem uma região central ultraminúscula, na qual está concentrada toda sua carga elétrica e praticamente toda sua massa. Esse caroço central foi batizado por ele de núcleo atômico.

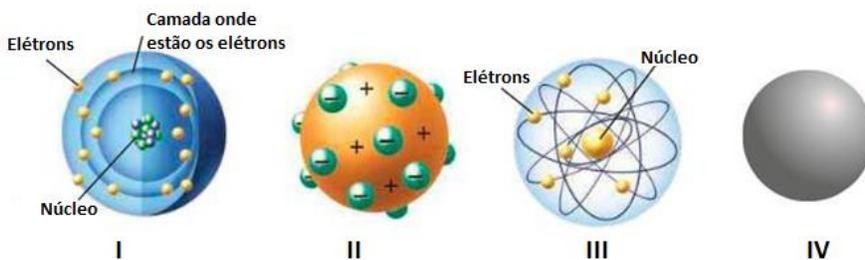
Qual cientista realizou essas observações?

Questão 05

Qual modelo atômico sugere que o átomo (do grego, "indivisível") é uma esfera rígida, sem cargas e indestrutível?

Questão 06

A constituição da matéria está presente no vocabulário científico desde a Grécia antiga, mas sem comprovação científica, apenas filosófica. Como conhecimento científico os modelos atômicos foram formulados a partir de 1808 e à medida que novos e melhores métodos de investigação foram sendo desenvolvidos. A seguir, são apresentadas as representações gráficas de alguns modelos atômicos:



brainly.com.br/tarefa/29303029

A partir da análise da imagem nomeie cada representação de átomo ao cientista que o descobriu.

Questão 07

Qual o número de prótons e de nêutrons de um átomo que apresenta número atômico ($3x + 5$), número de massa ($8x$) e número de nêutrons ($6x - 30$)?

Questão 08

O elemento químico cério é encontrado de duas formas na natureza ${}_{55}\text{Ce}^{133}$ (estável) e ${}_{55}\text{Ce}^{137}$ (instável). Sobre esses elementos, podemos concluir que possuem que tipo de semelhança atômica?